PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

02-069375

(43)Date of publication of application: 08.03.1990

(51)Int.CI.

CO4B 41/65

(21)Application number : 63-222054

(71)Applicant : AOKI CORP

KORANSHA CO LTD

(22)Date of filing:

05.09.1988

(72)Inventor: KONDO YOSHIMASA

INOUE YUKIHIKO KURITA SUMIHIKO

(54) CONCRETE COVERING MATERIAL AND COVERING METHOD

(57)Abstract:

PURPOSE: To improve the durability, water and chemical resistances of concrete by covering the surface of the concrete with a covering material consisting of the hydrolyzate of a metal alkoxide and an inorg. filler.

CONSTITUTION: A metal alkoxide (e.g., alkoxysilane, alkoxy zirconium or alkoxy titanium) is hydrolyzed. The resulting hydrolyzate is mixed with an inorg. filler (e.g., zircon, silica, mica or graphite) to obtain a covering material and the surface of concrete is covered with the covering material.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

Copyright (C); 1998,2003 Japan Patent Office

⑩ 日本 国特許庁(JP)

① 特許出願公開

⑫公開特許公報(A)

平2-69375

filnt. Cl. 3

識別配号

庁内整理番号

❷公開 平成2年(1990)3月8日

C 04 B 41/65

8218-4G

審査請求 未請求 請求項の数 5 (全6頁)

コンクリート被覆材と被覆方法 会発明の名称

郊特 顧 昭63-222054

20出 顧 昭63(1988)9月5日

70発明 近 藤

神奈川県鎌倉市岩瀬字平島1306-3 発 正

井 Ŀ 伊 発明

之 彦 長崎県佐世保市権常寺町1412-1

澄 彦 砂発 明 者 栗田

佐賀県杵島郡山内町大字宮野91番地26

株式会社青木建設 勿出 願 人

大阪府大阪市大淀区大淀南 1 丁目 4 番15号

勿出 顧 人 株式会社香蘭社 佐賀県西松浦郡有田町1664番地

弁理士 西澤 利夫 100代 理 人

1. 発明の名称

コンクリート被覆材と被覆方法

2. 特許請求の籤囲

- (1) 金属アルコキシドの加水分解物と無機質 フィラーとの混和物からなることを特徴とす るコンクリート被覆材、
- (2) パウダー、フレークおよび/またはファイ パー状の無機質フィラーを混和してなる語求 項(1) 記載のコンクリート被覆材。
- (3) 無機質フィラーが、ジルコン、シリカ、マ : イカ、グラファイト、ガラスおよび/または. 金属からなる請求項(1) 記載のコンクリート 被授材。
- (4) 請求項(1) 記載のコンクリート被理材によ りコンクリート表面を被覆することを特徴と するコンクリートの被覆方法。
- (5) 請求項(4) 記載の方法によって被膜形成し た後にシラン系化合物を浸透させることを特

徴とするコンクリートの被覆処理方法。

3.発明の評細な政明

(技術分野)

この発明は、コンクリート被獲材とこれを用い た被覆方法に関するものである。さらに詳しくは、 この発明は、コンクリートの耐久性、耐水性、耐 薬品性等を向上させることのできるコンクリート 被覆材とその装置方法に関するものである。

(容量技術)

- 従来より、コンクリート、モルタル、セメント、 - スレート等のコンクリート製品の耐久性を向上さ せるために多種多様な表面被覆材が用いられてき ている。特に近年になってコンクリートの塩害、 中性化、薬品による劣化、あるいはアルカリ骨材。 反応等によるコンクリート劣化についての検討が 進み、様々な場で詳細な報告がなされるに従い、 これらのコンクリート劣化の対応策として表面被 覆法がさらに注目されてきている。

これらの従来の被覆法には、コンクリート製品、 コンクリート構造物の形成直後に被覆するものや、

特用平2-69375(2)

劣化が進行しはじめてから被覆するものまで名種のものがあり、また、このような方法に用いる被種材については、無機質のものから有機質のものまで多様なものがある。最も実用的なものとしては、アクリル系側卧からなる硬化性側路被覆があることも広く知られている。

しかしながら、これまでに知られているコンクリートの被覆材は、多くの場合、コンクリートの 耐久性、特に耐水性、耐薬品性に優れ、しかも安 価なものはなく、性能面およびコスト面の両面に おいて実用的に充分満足できるものは見当らない のが実状である。もちろん、多くの被覆材組成や その使用方法が残案されているが、依然としてこ の事情は変わっていない。

このような状況では、次のような課題をどのように解決するのかが重要な問題である。

その第一は、コンクリート(モルタル、セメント、スレート等を含めて)そのものが強アルカリ 住 (PR12~13)であり、この強アルカリ性に よって強調の破壊が進み、エフロレッセンスが発

この通気遺断性、密封性を改善するために被覆 強要とコンクリートとの間に通気層を設けるという提案もなされているが、この場合の施工コスト は極めて高いものとなり、実用的ではない。

また、被覆材として用いるものではあるが、樹 酸系被覆材の欠点を改善するために、種々の無器 質系のものが検討されてもいる。たとえば、アル カリシリケート、アルキルシリケート、コロイダ ルシリカ等をパイングーとして、アルミナ、シリ 生して被覆した塗膜の身命や英観を著しく扱う点 にある。

また第二には、金属やセラミックス材料と決定的に異って、コンクリートが水分を吸収するものであるという点にある。すなわち、コンクリートの内部組織にはセメントとの化学的結合水やゲル水が、また空隙中には遊離水が存在しており、これらは、空気中に蒸発したり、空気中の水分も含めて、さらに内部に取り込まれたりする。

この後者の課題は、近年の樹脂被覆の場合に特に同題となる。コンクリートの耐潔品性を向上させるために耐薬品性に優れたアクリル樹脂、丸油 樹脂 でいる。 しかしながらこの被覆は、 逆に 選り 一トながらこの がある たい る。 しかしながらこののの、 逆に 適気性 を 野性 という 特徴がある たい りゅう 重大 ながある。 しからこれら 樹脂 な たいい う 重大 な がある。

カ、マイカ等のフィラーを混合したものが提案されてもいる。しかしながら、これらの場合にもされてもいる。しかしながら、これらは、コンクリートの耐久性、特に耐薬品性をは、コンクリートのアルカリに侵されるく、コンクリートの東側に対応する可提性を欠いており、作業性が悪いという欠点がある。これらの無限質を焼き付けることも提案されているが、この場合の効果も満足できるものではない。

(発明の目的)

この発明は、以上の通りの事情を踏まえてなされたものであり、従来のコンクリート被覆材および浸透処理の方法の欠点を解消し、耐久性、特に関惑品性、耐水性に優れたコンクリート製品およびコンクリート構造物を実現することのできる、新しいコンクリート被覆材とその被覆方法を提供することを目的としている。

(発明の開示)

この発明は、上記の目的を実現するために、食 属アルコキシドの加水分解物と無機費フィラーと

特開平2-69375(3)

の温和物からなることを特徴とするコンクリート 独種材を提供する。

また、この発明はこの被覆材によりコンクリー ト表面を被覆する方法をも提供するものである。

この発明の被理材の主成分は、上記した通りの 全属アルコキシドの加水分解物と無機質フィラー とからなるが、このうちの金属アルコキシドの加 水分解物は、一般式M(OR)。で示すことので きる金属アルコキシド、たとえばアルコキシシラン 、アルコキシジルコニウム、アルコキシチタン 等のアルコキシドを加水分解させたものなり、 アルコキシシランを酸触媒の存在下に加水分解し たSi-O-Si納合を持つものを特に好適なも のとして例示することができる。

この加水分解物は、無機質フィラーを混和して 加水分解させたものとしてもよいし、あるいは無 質フィラーを混和しつつ加水分解させたもので あってもよい。加水分解のための温度、時間、溶 媒、触媒の使用等の条件は、対象とする金属アル コキシドの種類、使用量に応じて適宜に選択すれ

は、加水分解物の溶液/ジルコン(重量比)は1/1.5~1/3程度に、シリカ(比重 2.7)の場合には、四様に1/0.5~1/2程度に、また、これにマイカ(牧度50~300μs)を配合する場合には、重量比で、ジルコン/マイカー4/1~10/1、シリカ/マイカー2/1~6/1程度にすることが好ましく、これらを目安として色積の無機質フィラーの混合比を決めればよい。

なお、マイカについては、その混合比を大きくすると被理の硬度が低下するので、被認材の選用目的によっては考慮しておく必要がある。グラスファイバーやステンレスファイバー等の硬質ファイバーは、たとえば 0.5~1 mm程度の厚膜の放空をされる場合にクラック発生防止に有効でもある。コスト的にはシリカの重量比が大きいほど安価になるが、耐率耗性が低下するのでこの点も考慮しておくことが必要である。

以上の被覆材の使用にあたっては、膜厚は適度 なものとすればよく、被覆材の組成、被覆目的に 応じて決めることができる。なお、この被覆に際 ばよい.

これらの無機質フィラーは、単独で使用しても よいし、複数機のものを使用してもよい。

金属アルコキシドの加水分解物とこれらの無機 質フィラーとの混合比も適宜に決められる。一般 的には、たとえばジルコン(比重 4.7)の場合に

しては、被覆の終了後に、シラン系化合物によって没透処理を行い、防水性を向上させることが好ましい。この場合のシラン系化合物としては、アルキルアルコキシシラン類が好ましいものとしてあり、この化合物を被覆層に浸透させることにより、耐薬品性、耐塩性を著しく向上させることができる。

この発明の被理材とその利用によって、従来、加熱焼き付け処理を行わないとアルカリに弱いと 考えられてきた無難質膜を耐久性、特に耐薬品性に優れたものとして有効に使用することができる。 無機質フィラーの混和によって、コンクリートの 収縮および膨張にも対応することのできる可損性 もあとれる

次に実施例を示してさらに詳しくこの発明につ いて説明する。

実施例1~7 (A) 被覆材の作製

パイングーとしての金属アルコキシドの加水分解物をエチルシリケートSi(OC。H。)。を用いて作製した。

特別平2-69375 (4)

すなわち、エチルシリケート 1 mol を 0.025molの磁散を触媒としてエタノールおよび水の混合溶媒中において 2 0 ℃の温度で、 2 4 時間 かけて加水分解した。

無機質フィラーとしては、次の表1に示す配合のものとした。このフィラーと上記加水分解物との混和物として表1に示した実施例1~6の被覆材を作製した。

(8) コンクリートの被覆

上記の実施例1~6の被覆材を用いて、コンク リートの表面被覆を行った。

また、この被覆を行った後に、メチルトリエトキシシランのエタノール溶液によってこの被覆層を浸透処理もした。この場合の被覆層は実施例1によるものとした(実施例7)。

さらに比較のために、コンクリートにタールエポキシ樹脂強料(比較例1)およびアクリル樹脂強料(比較例2)を被覆したもの、上記のメチルトリエトキシシランのみによってコンクリートの设造処理を行ったもの(比較例3)を用意した。

(C) 耐薬品性の評価

コンクリート被覆物(実施例1~7、比較例1 ~2)およびコンクリート浸透処理物(比較例3) を、表2に示したように各種の薬品に10日間浸 漬し、その外間変化を見た。

この発明の実施例の場合には、表2に示したように耐薬品性に使れていることがわかる。

アクリル制動強料(比較例2)の場合はいずれ の裏品に対しても耐性は充分でなく、またシラン 化合物の浸透処理のみの場合(比較例3)には、 酸に対しての耐久性は著しく思い。

(0) イオン透過量の評価

第1四に示した構成によりイオン透過量の評価 を行った。

すなわち、内面に被覆処理した素焼き容器(1) に表3に示した水溶液(2)を入れ、外間容器(3) に入れた水(4)の1週間後のイオン量を測定した。

表3は、被覆しない場合との比較を示したもの である。

· 1 (派量部)

実施例	加水分解物 (溶液)	ジルコン (Zr\$iO₄)	硅 砂 (SiO ₂)	マイカ	
1	50	100	0	0	
2	50	50	25	0	
3	50	50	0	10	
4	40	50	0	5	
5	50	0	40	10	
6	50	30	30	5	

安2耐薬品性

批股例	実 旌 例							比較例		
薬品	1	2	3	4	5	6	7	1	2	3
10%硫 酸	A	A	A	A	В	A	A	В	С	U
10%塩酸	A	A	A	A	В	. A	A	В	С	С
12%硝 酸	A	A	A	A	A	A	A	A	C	С
5%水酸化 ナトリウム	В	В	В	В	В	A	A	A	С	A
キシレン	A	A	A	A	A	Α	A	Ç	С	A
概 樹 油	A	A	A	A	A	A	Α	A	A	A
2前-アンモニア水	A	A	В	В	В	A	A	В	С	В

A…変化なし B…3~9日に破壊 C…1~2日に破壊

表 3 イオン透過量

試験例	実施例			比較例			
透過イオン	1	4	6	7	1	2	3
塩素イオン	A	Α	A	A	D	В	U
硫酸水溶液の 水素イオン	A	A	A	А	D	В	С
水酸化ナトリウム 溶 液 の ナトリウムイオン	A	A	A	A	D	В	В

A…1/100以下の透過量

B…1/10~1/100选過量

C…1/2~1/10の透過量

D…被覆していない場合と同等の透過量

特朗平2-69375 (5)

この発明の実施例は、イオン造過を効果的に防 止していることがわかる。

(E) 水蒸気透過量の評価

第2回に示した構成により水薫気の透過量を評 毎した。

すなわち、外面に被獲処理した業焼き容器(5) 内にシリカゲル(6)を入れ、上部をアクリル収 (7)によって告閉し、温度20℃、湿度100% の長生室に1週間置いて、この前後のシリカゲル (6)の重量を測定した。

表4は、その結果を示したもので、この発明の 実施例の場合には、この透過性は、被覆しない場 合と同等の極めて良好なものであった。

水蒸気洗涤量

		実力	包例	比較例			
	1	4	6	7	1	2	3
水蒸気造造量	A	A	A	A	С	С	A

A…被覆してないものとほとんど 変わらない。80~100% の造過率

B…20~80%の透過率

C…ほとんど通気性がない。

0~20%の透過率

実施例8~11

実施例1~7と同様にして被覆材を作製し、コ ンクリートの被覆を行った。配合割合は、表5の 通りとした。

比較例1~2とともに、表5の通りの特性評価 を行った。

この実施例8~11で配合したステンレスファ イパーは、SUS430L、径8μm、平均長1 BLのものを用いた。なお、ステンレスファイバー を用いる場合、一般的には5~100μm径、よ り好ましくは5~30μm径、長さ100μm~ 3 ma、より好ましくは200μm~1 maのものを 用いる。径が100μmより太くなると、コンク リート被覆面の仕上りが粗くなり、たとえばヒュ ーム管の場合には揺格租度係数が 0.014以上にな り、加工性も悪く好ましくない。また、3m以上 の長さになると、程度係数が高くなる傾向にある。 また、混和時の撹拌性、施工性も悪くなる。

この発明の場合には、表5に示した通り、耐ヒ ビ割れ性能、野外耐久性、耐摩耗性、付着強度、 武薬品性ともに良好である。

			丑	5				
			奥」	比較例				
		-8	9 10 11		1	2		
İ	エチルシリケート 加水分解物	100	100	100	100			
82	510, (15µm£1F)	100	90		100	タール エポキシ	アクリル 研究性料	
4	ZrSiO. (BumDF)			200				
1	ステンレス ファイパー	10	20	20	10			
部一	シラン化合物 浸透処理	-	_	-	アリ	_	_	
Г	耐たビ制化性	0	0	0	0	0	0	
	野外學問題久性	0	0	0	0	Δ	Δ	
*	形字形性	0	0	0	0	0	0	
	付着強度 (lg/ al)	16	18	19	17	26	8	
#	耐能品性 10日間透射 10%H。SO。 10%N aOH トルエン	0 4 0	0 4 0	0 4 0	000	0 0 ×	x A x	

特開平2-69375 (6)

(発明の効果)

この発明により、耐久性、特に耐薬品性に優れた、低コストなコンクリート被理材が提供される。 また被覆されたコンクリートの被膜は可能性にも 優れている。

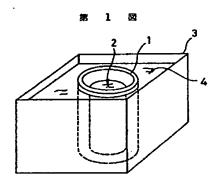
シラン系化合物により浸透処理することによって、耐水性、耐薬品性はさらに向上する。

4. 図面の簡単な説明

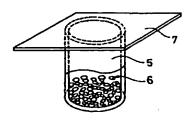
第1図および第2図は、各々、この発明の実施 例において用いたイオン透過量および水蒸気透過 量の評価のための数値を示した料復図と一部切欠 き終復図である。

代理人 弁理士

西澤利失



第 2 図



-420-